

Groupe officiel francophone de la Fondation Keshe

# La création des GaNS Version 2024

Module d'initiation n°11:

Résumé du module n°10

Le GaNS de magnésium ...

Au jardin ...

Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ...

1

## Au programme de cette session :

Résumé: le module n°10

Actualité: la mise à jour du Wiki français sur le site de la Fondation, table des matières des modules n°1 au n°10 « Création de GaNS »

Création d'un GaNS: le GaNS de Magnésium

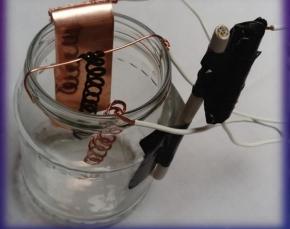
Astuce jardin: comment initier des champs MaGrav pour le jardin

**Technologie:** mise en évidence des phénomènes naturels d'attraction ou de répulsion entre les GaNS

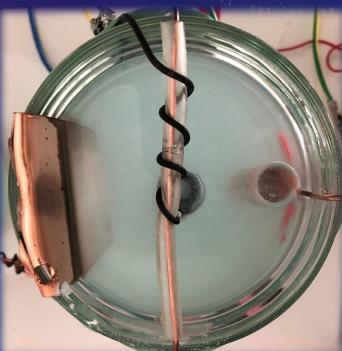


1- La création de l'eau plasma de la seconde coupe de vie après le dessalage du GaNS, son exploitation à travers les protocoles de pré et post traitements.











Thèmes proposés dans le module n°10 :

2- Au jardin, la possibilité de préparer les graines pour les semis avec le GaNS deCO2,





\_

Thèmes proposés dans le module n°10 :

3- Faire un GaNS à partir de gélules









1- La création de l'eau plasma de la seconde coupe de vie après le dessalage du GaNS, son exploitation à travers les protocoles de pré et post traitements.



2- Au jardin, la possibilité de préparer les graines pour les semis avec le GaNS deCO2,





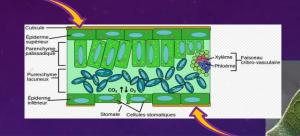


## 11-2 Table des matières des modules n°1 à n°10

#### **MODULE 1 (3 octobre 2019)**

Notions générales sur les GaNS, Précautions de base...





#### **MODULE 2 (17 octobre 2019)**

Généralités sur le nano revêtement, Méthode au chalumeau – précautions associées



#### **MODULE 3 (31 octobre 2019)**

Méthode nano revêtement à la soude, – précautions associées

#### **MODULE 4 (21 novembre 2019)**

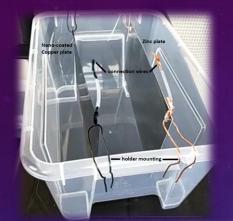
Le bon choix de l'eau,
Technique de salage de l'eau,
Création d'un GaNS de bonne qualité : incidents de parcours, observations

7

## 11-2 Table des matières des modules n°1 à n°10

MODULE 5 (12 décembre 2019)

La création du GaNS de CO2



#### **MODULE 6 (9 janvier 2020)**

Retour sur le GaNS de CO2, Création du GaNS de ZnO



Retour sur la création de GaNS, Première actualité sur le coronavirus, coupe de vie 1C/L Création des GaNS de CuO et CH3

## 11-2 Table des matières des modules n°1 à n°10

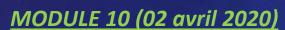
#### MODULE 8 (20 février 2020)

Eau de GaNS, Eau Plasma, Récolte, désalinisation et stockage, Booster la création de GaNS



#### **MODULE 9 spécial (12 mars 2020)**

Votre 1coupe/1vie est prête : Etape suivante = désalinisation et création de l'eau Plasma,



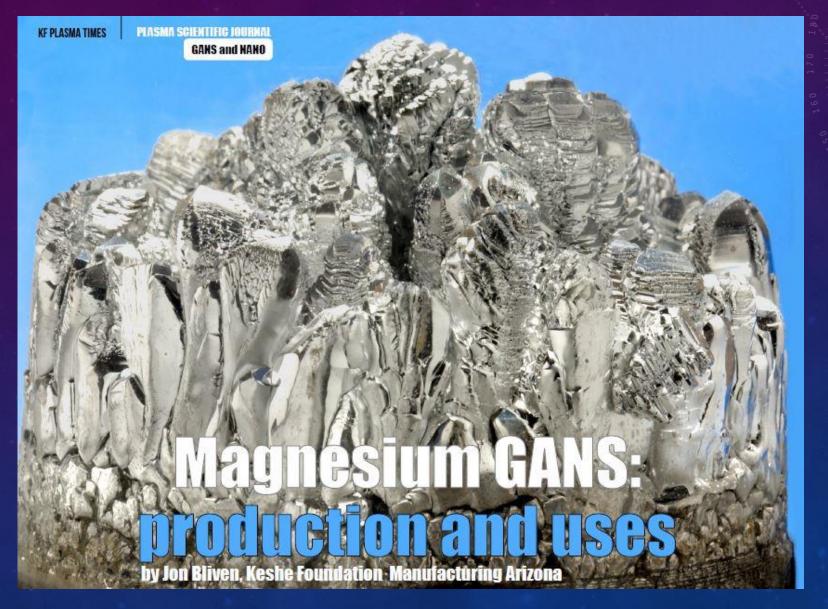
Anti coronavirus : la coupe n°2,

Astuce jardin : des graines en bonne santé!

Informations pratiques : GaNS à partir de gélules, agriculture ...







10

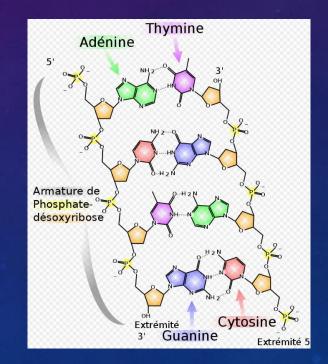
Le magnésium est très important pour la santé du monde vivant.

Le magnésium est vital pour le fonctionnement de l'organisme. C'est le 11<sup>ème</sup> élément le plus abondant (en terme de masse) dans le corps humain (le 9<sup>ème</sup> dans l'Univers). Il est essentiel pour toutes les cellules et quelques 300 enzymes (protéines). Il interagit via ses

ions avec l'ADN, l'ATP et l'ARN du corps humain.

ADN: L'ADN signifie acide désoxyribonucléique, et constitue la molécule support de l'information génétique héréditaire.

L'ADN est une molécule très longue, composée d'une succession d'éléments (nucléotides) accrochés les uns aux autres par des liaisons phosphate (voir module n°6)



Le magnésium est très important pour la santé du monde vivant.



Le magnésium est vital pour le fonctionnement de l'organisme. C'est le 11<sup>ème</sup> élément le plus abondant (en terme de masse) dans le corps humain (le 9<sup>ème</sup> dans l'Univers). Il est essentiel pour toutes les cellules et quelques 300 enzymes (protéines). Il interagit via ses ions avec l'ADN, l'ATP et l'ARN du corps humain.

ATP: C'est l'abréviation de Adénosine TriPhosphate, elle représente une molécule riche en énergie chimique, utilisée universellement par les cellules pour stocker l'énergie, très utile la locomotion

ARN: Les Acides RiboNucléiques sont des molécules biologiques qui possèdent de très nombreuses fonctions dans la cellule.

Le magnésium est très important pour le corps humain et pour la santé de nos plantes.

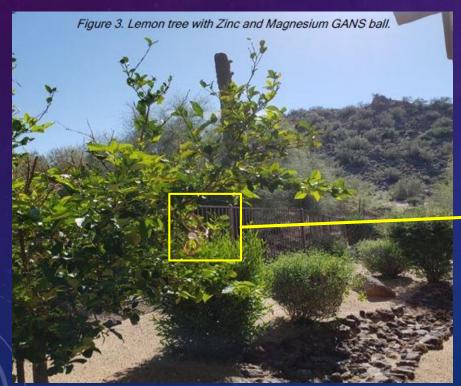
L'absorption de Magnésite (MgCO3) en quantité adéquate permet :

- De maintenir les muscles en bonne santé,
- D'améliorer la transmission des signaux électriques dans le corps humain,
- De réduire l'accumulation de graisse sur les parois des artères,
- De réduire l'hypertension et l'hypertension artérielle,
- De prévenir ou de soulager les maux de tête,
- De réduire l'anxiété.



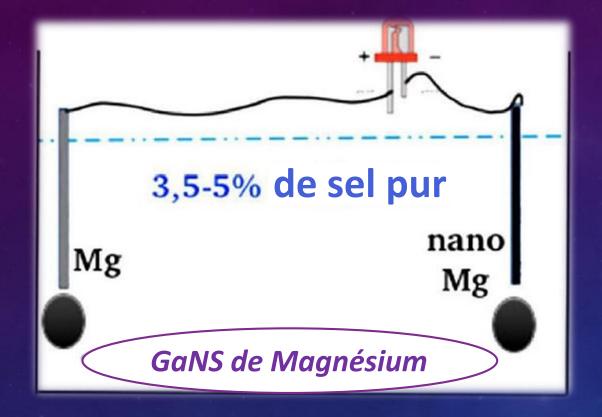
La majorité du magnésium est absorbée par l'intestin grêle, c'est une zone propice au bon fonctionnement des champs!

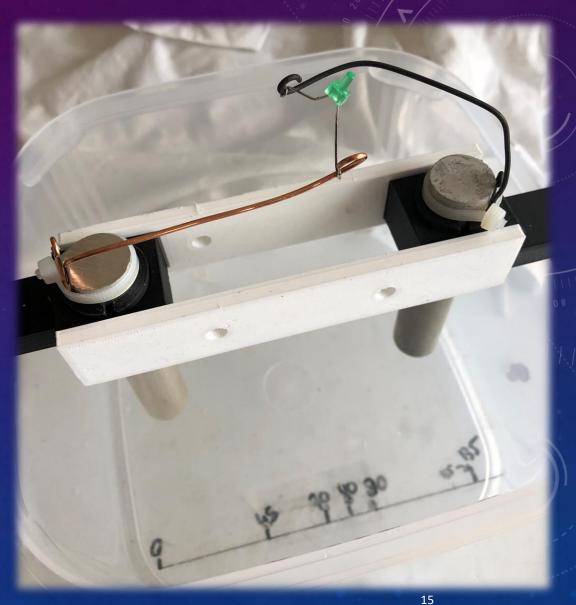
On l'utilise sous forme de patches pour la santé (rinçage GaNS et salinité à 0,9%), et sous formes de sphères ou tuyaux pour les plantes et arbustes (rinçage GaNS et salinité à 0,9%) :





Pas de rinçage pour l'utilisation dans les réacteurs





Magnésium nano revêtu à la soude

Magnésium pur







## 11-3 Le GaNS de Magnésium Durée de gestation : 7 à 14 jours

Magnésium nano revêtu à la soude

Magnésium pur

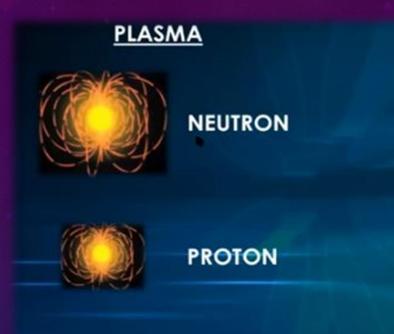


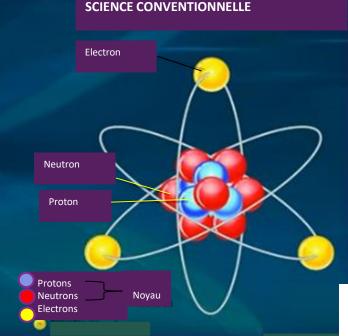
#### Collecte du GaNS de Magnésium :

Magnésium non revêtu nano : GaNS blanchâtre chargé de particules noires (matériau fragile) = filtration obligatoire à travers un tamis à mailles fines

Magnésium nano revêtu à la soude : GaNS noir, texture très fine

Les deux GaNS de magnésium obtenus correspondent à deux isotopes (22 connus) du matériau. Ils doivent être stockés séparément, avec le même processus que les autres GaNS.





#### ELECTRON

Qu'est ce qu'un isotope d'un élément chimique?

Tout se passe dans le noyau de l'atome.

Le noyau est composé de neutrons et de protons.

On appelle isotopes (d'un élément chimique)

les <u>nucléides</u> (noyaux) partageant le même nombre de protons (caractéristique de cet élément), mais ayant un nombre de neutrons différent.

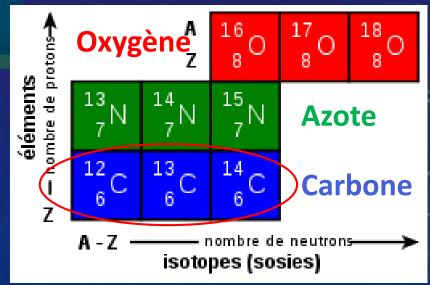
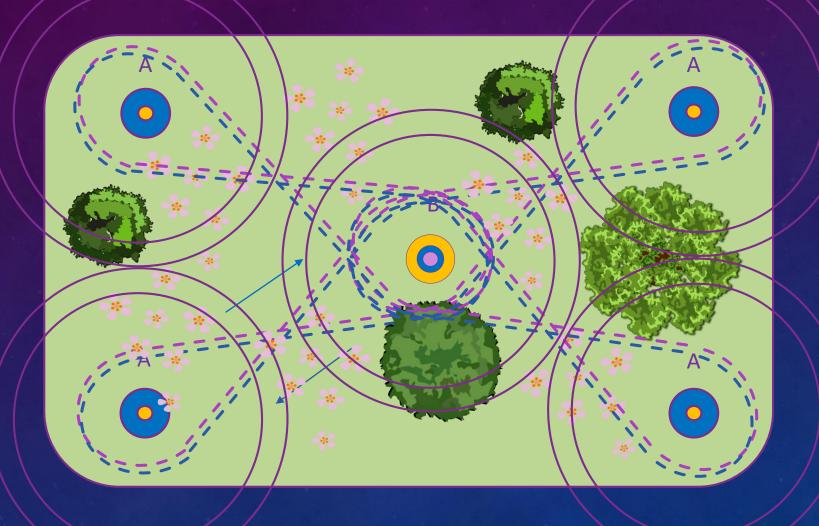


Photo du laboratoire de Jon Bliven : production de magnésium (pas de DEL entre les matériaux)

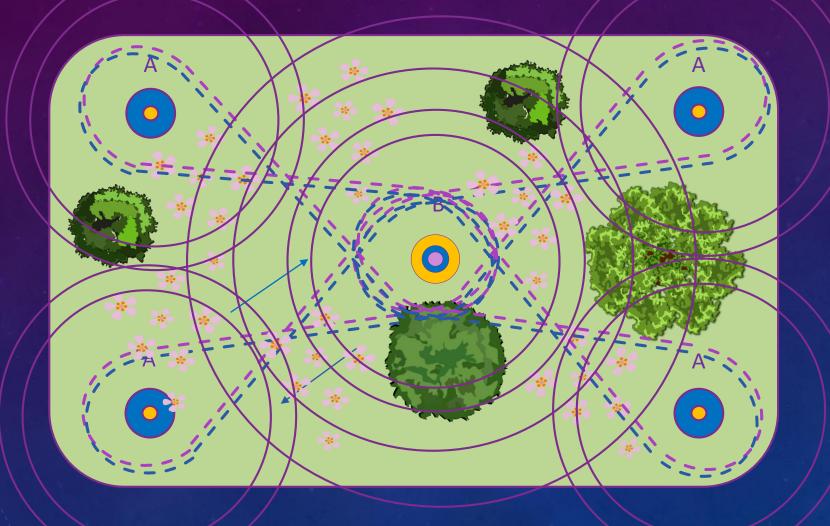




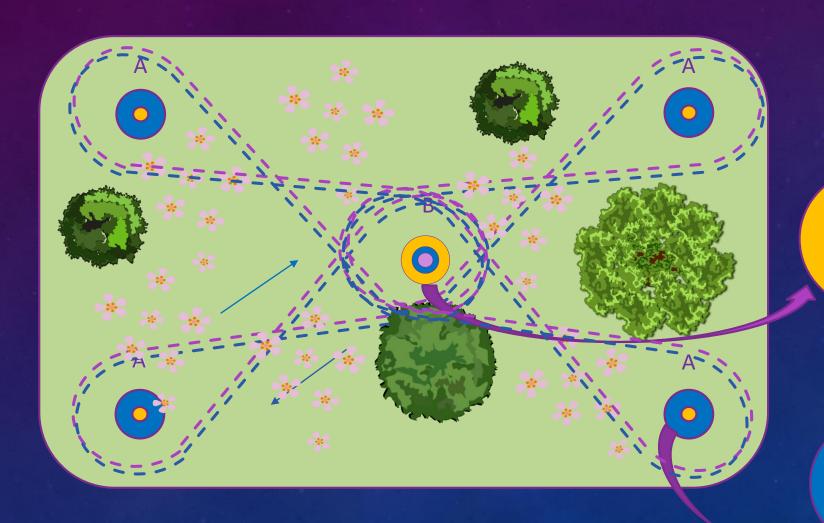




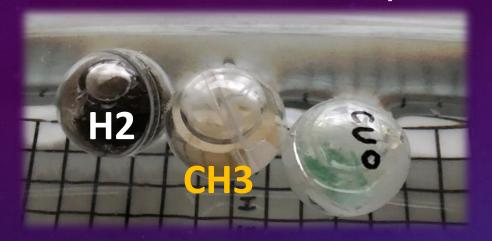








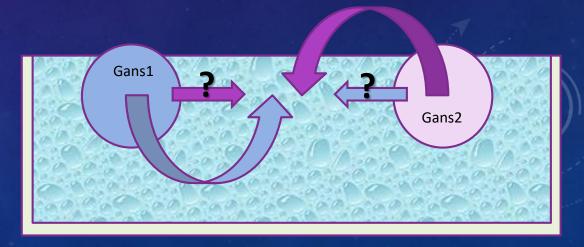


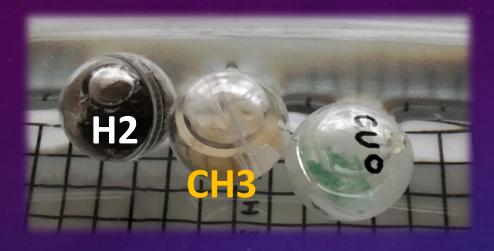


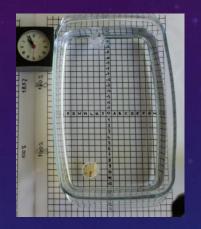
Deux sphères identiques remplies de GaNS différents se rapprochent ou s'écartent l'une de l'autre sous l'effet des champs MaGrav ...



## Mise en évidence de ce phénomène...





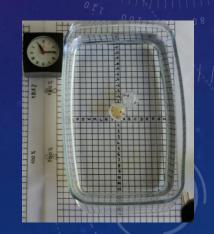












Mise en évidence de ce phénomène...

L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux :

| élément   | symbole | masse atomique | GANS | M/G            | masse atomique<br>globale |
|-----------|---------|----------------|------|----------------|---------------------------|
| carbone   | С       | 12,0106        | CO2  | Gravitationnel | 44                        |
| oxygène   | 0       | 15,994         | CuO  | Magnétique     | 79,54                     |
| cuivre    | Cu      | 63,546         | ZnO  | Gravitationnel | <mark>81,37</mark>        |
| zinc      | Zn      | 65,38          | СНЗ  | Magnétique     | <mark>15,03</mark>        |
| Hydrogène | Н       | 1,008          | H2   | Magnétique     | <mark>2,016</mark>        |

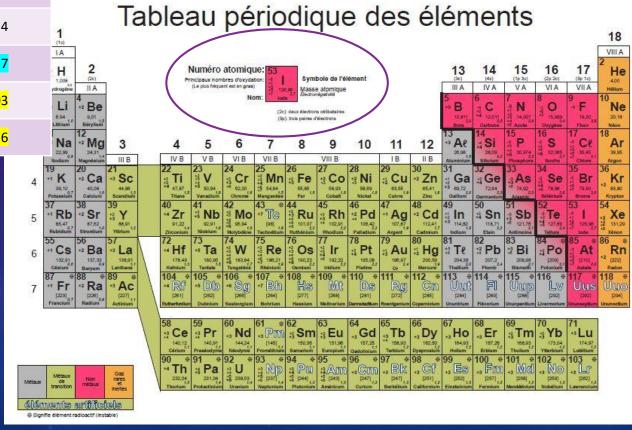
Si on hiérarchise les GaNS relativement les uns par rapport aux autres, on voit que le Gans de H2 et le Gans de CH3 sont les plus « légers » des cinq ; le ZnO étant le plus « lourd ».



# 11-5 Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ... L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux :

| élément   | symbole | masse atomique | GANS | M/G            | masse atomique<br>globale |
|-----------|---------|----------------|------|----------------|---------------------------|
| carbone   | С       | 12,0106        | CO2  | Gravitationnel | 44                        |
| oxygène   | 0       | 15,994         | CuO  | Magnétique     | 79,54                     |
| cuivre    | Cu      | 63,546         | ZnO  | Gravitationnel | <mark>81,37</mark>        |
| zinc      | Zn      | 65,38          | СНЗ  | Magnétique     | <mark>15,03</mark>        |
| Hydrogène | Н       | 1,008          | H2   | Magnétique     | <mark>2,016</mark>        |

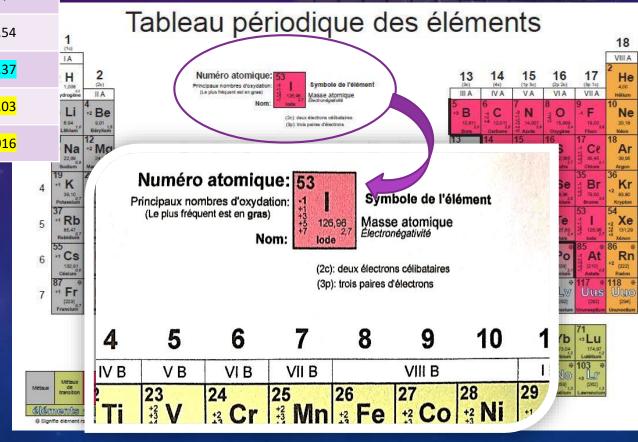
Si on hiérarchise les GaNS relativement les uns par rapport aux autres, on voit que le Gans de H2 et le Gans de CH3 sont les plus « légers » des cinq ; le ZnO étant le plus « lourd ».



# 11-5 Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ... L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux :

| élément   | symbole | masse atomique | GANS | M/G            | masse atomique<br>globale |
|-----------|---------|----------------|------|----------------|---------------------------|
| carbone   | С       | 12,0106        | CO2  | Gravitationnel | 44                        |
| oxygène   | 0       | 15,994         | CuO  | Magnétique     | 79,54                     |
| cuivre    | Cu      | 63,546         | ZnO  | Gravitationnel | <mark>81,37</mark>        |
| zinc      | Zn      | 65,38          | СНЗ  | Magnétique     | <mark>15,03</mark>        |
| Hydrogène | Н       | 1,008          | H2   | Magnétique     | <mark>2,016</mark>        |

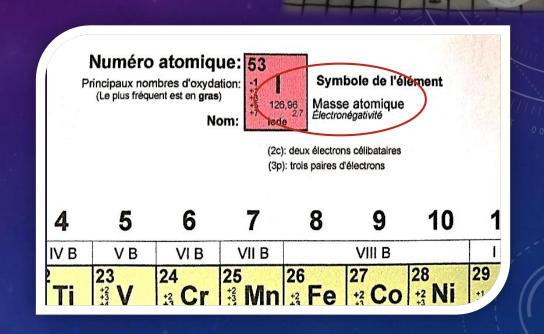
Si on hiérarchise les GaNS relativement les uns par rapport aux autres, on voit que le Gans de H2 et le Gans de CH3 sont les plus « légers » des cinq ; le ZnO étant le plus « lourd ».



11-5 Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ...
L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux :

| GANS | M/G            | Electronégativité<br>globale |
|------|----------------|------------------------------|
| CO2  | Gravitationnel | 9,3                          |
| CuO  | Magnétique     | 5,3                          |
| ZnO  | Gravitationnel | 5                            |
| СНЗ  | Magnétique     | 9,1                          |
| H2   | Magnétique     | 4,4                          |

Le critère d'électronégativité est la grandeur caractéristique d'un atome qui définit sa capacité à attirer les électrons lors d'une liaison chimique.



11-5 Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ...
L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux

Ainsi, on dispose pour chaque GaNS de deux informations primordiales pour poursuivre l'étude :

| élément   | symbole | masse atomique | GANS | M/G            | masse atomique<br>globale | Electronégativité<br>globale |
|-----------|---------|----------------|------|----------------|---------------------------|------------------------------|
| carbone   | С       | 12,0106        | CO2  | Gravitationnel | 44                        | 9,3                          |
| oxygène   | 0       | 15,994         | CuO  | Magnétique     | 79,54                     | 5,3                          |
| cuivre    | Cu      | 63,546 (59)    | ZnO  | Gravitationnel | 81,37                     | 5                            |
| zinc      | Zn      | 65,38          | СНЗ  | Magnétique     | 15,03                     | 9,1                          |
| Hydrogène | Н       | 1,008          | H2   | Magnétique     | 2,016                     | 4,4                          |

# 11-5 Attraction ou répulsion naturelle entre deux GaNS ... L'étude est réalisée avec 5 GaNS principaux

Ainsi, on dispose pour chaque GaNS de deux informations primordiales pour poursuivre l'étude :

| GANS | masse atomique<br>globale | Electronégativité<br>globale |
|------|---------------------------|------------------------------|
| CO2  | 44                        | 9,3                          |
| CuO  | 79,54                     | 5,3                          |
| ZnO  | 81,37                     | 5                            |
| СНЗ  | <mark>15,03</mark>        | 9,1                          |
| H2   | <mark>2,016</mark>        | 4,4                          |

On associe les GaNS deux par deux en créant des couples dont :

a) l'écart entre leurs masses atomiques respectives est le plus grand,

< 0U >

a) l'écart entre leurs valeurs d'électronégativité est le plus important.

Par exemple:

Ecart important entre masses atomiques = CH3 vs ZnO, (5,4 fois) Ecart important entre les valeurs d'électronégativité = H2 vs CO2 (2 fois)

Matérialisation du phénomène : essais avec des sphères immergées (inconvénient <u>identique</u> pour toutes les sphères : résistance à l'avancement)







## Matériel pour la réalisation des essais :

- Un grand bac en verre rectangulaire à fond plat rempli d'eau,
- Une série de sphères en plastique de diamètre 30 mm : chacune d'elles est remplie d'un Gans (90% du volume disponible),
- Une grille sur papier (quadrillée tous les 10 mm) permettant de suivre l'évolution des sphères dans l'eau,
- Un chronomètre utilisé pour le déclenchement des photos (toutes les 30 secondes) et pour évaluer la vitesse de déplacement de la sphère,
- Une table avec un revêtement antistatique,
- Un appareil photo reflex numérique sur pied.

Et du temps ...

## Réalisation des essais :

Chaque essai est reproduit entre 8 et 10 fois, dans les mêmes conditions, pour avoir des valeurs cohérentes,

Les GaNS sont tous dessalés,

Les sphères sont préparées à l'avance, déchargées électro statiquement juste avant le remplissage,

Les sphères sont toutes les deux remplies au dernier moment, avec strictement le même volume de GaNS (90%) pour que le niveau de flottaison soit identique,

Un couple de sphères est dit « performant » pour des valeurs de temps d'accostage inférieur à 30 minutes.



## Synthèse des résultats des essais :

|                         | Critères : Ecarts d'<br>à l'autre co |  |                                      |
|-------------------------|--------------------------------------|--|--------------------------------------|
| Couple de Gans étudié : | leurs masses<br>atomiques :          | leurs niveaux<br>d'électronégativité : | Contact entre sphères<br>établi en : |
| CH3(m) / ZnO(g)         | 66,34                                |  | 18 minutes                           |
| CH3(m) / CuO(m)         | 64,51                                |  | 21 minutes                           |
| CuO(m) / CO2(g)         | 35,54                                |  | 21 minutes                           |
| CO2(g) / ZnO (g)        | 37,37                                |  | 39 minutes                           |
| H2(m) / ZnO (g)         | 79,354                               |  | 79 minutes                           |
| H2(m) / CO2 (g)         | 41,984                               |  | 97 minutes                           |
| CuO(m) / H2(m)          | 77,524                               |  | 22 minutes                           |
| CH3(m) / H2(m)          | 13,014                               |  | 28 minutes                           |
| CH3(m) / CO2(g)         | 28,97                                |  | 67 minutes                           |
| CuO(m) / ZnO(g)         | 1,83                                 |  | >122 minutes                         |



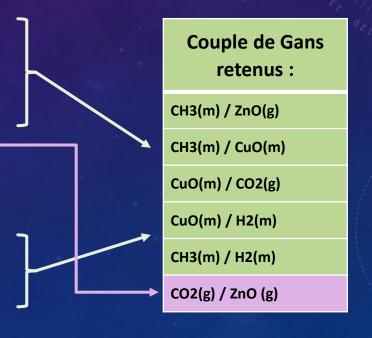
### Validité de l'utilisation des 2 critères :

Si pour chaque essai on avait retenu que la masse atomique, l'interprétation des résultats n'aurait pas été possible ... le critère d'électro négativité fait la différence

Synthèse des résultats des essais :

|                            | Critères : Ecarts d'<br>à l'autre co |  |                                      |
|----------------------------|--------------------------------------|--|--------------------------------------|
| Couple de Gans<br>étudié : | leurs masses<br>atomiques :          | leurs niveaux<br>d'électronégativité : | Contact entre sphères<br>établi en : |
| CH3(m) / ZnO(g)            | 66,34                                | 4,1                                    | 18 minutes                           |
| CH3(m) / CuO(m)            | 64,51                                | 3,8                                    | 21 minutes                           |
| CuO(m) / CO2(g)            | 35,54                                | 4                                      | 21 minutes                           |
| CO2(g) / ZnO (g)           | 37,37                                | 4,3                                    | 39 minutes                           |
| H2(m) / ZnO (g)            | 79,354                               | 0,6                                    | 79 minutes                           |
| H2(m) / CO2 (g)            | 41,984                               | 4,9                                    | 97 minutes                           |
| CuO(m) / H2(m)             | 77,524                               | 0,9                                    | 22 minutes                           |
| CH3(m) / H2(m)             | 13,014                               | 4,7                                    | 28 minutes                           |
| CH3(m) / CO2(g)            | 28,97                                | 0,2                                    | 67 minutes                           |
| CuO(m) / ZnO(g)            | 1,83                                 | 0,3                                    | >122 minutes                         |





### Deuxième partie des essais :

Il s'agit dans cette deuxième partie de l'étude, d'analyser les trajectoires des sphères dans les derniers centimètres de course, d'évaluer leurs vitesses respectives, et de répondre aux questions suivantes :

- Existe-t-il un Gans moteur par rapport à l'autre ?
- Si oui, quel est-il?
- Quelle est sa vitesse relative ?
- Quelle sphère va prendre le pas sur l'autre ?

Les réponses vont nous permettre de créer un schéma de fonctionnement de ces Gans entre eux, avec des sens d'attraction privilégiés.



## Couple de Gans retenus :

CH3(m) / ZnO(g)

CH3(m) / CuO(m)

CuO(m) / CO2(g)

CuO(m) / H2(m)

CH3(m) / H2(m)

CO2(g) / ZnO (g)

## Deuxième partie des essais :

#### Essai CH3 15,03 / 9.1 // H2 2,016 / 4.4

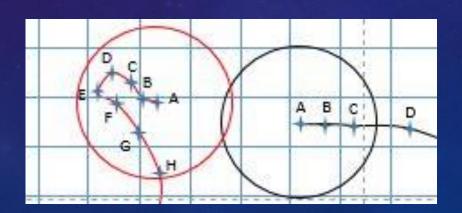
La sphère CH3 infléchit sa trajectoire à l'instant D (T0 – 1'30''). La distance qui leur reste à parcourir pour venir au contact est égale à 11,3 (CH3) + 24,3 (H2) = 35,6 mm (à ce moment-là, à vol d'oiseau, les centres sont à 58,8 mm l'un de l'autre). La distance sera couverte en 1'30''.

Vitesse moyenne CH3: 45,2 cm/h (distance couverte: 11,3 mm)

Vitesse moyenne H2: 97,2 cm/h (distance couverte: 24,3 mm)

Le H2 a une vitesse plus de 2 fois supérieure par rapport à celle du CH3. **LE H2 VA VERS** 

LE CH3





## Couple de Gans retenus :

CH3(m) / ZnO(g)

CH3(m) / CuO(m)

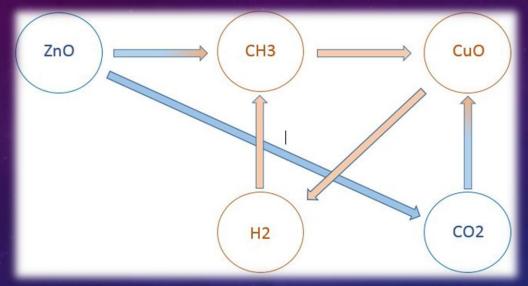
CuO(m) / CO2(g)

CuO(m) / H2(m)

CH3(m) / H2(m)

CO2(g) / ZnO (g)

### Conclusion des essais:



*Cette étude montre que :* 

Un flux dynamique naturel existe entre plusieurs Gans convenablement choisis,



Couple de Gans retenus :

CH3(m) / ZnO(g)

CH3(m) / CuO(m)

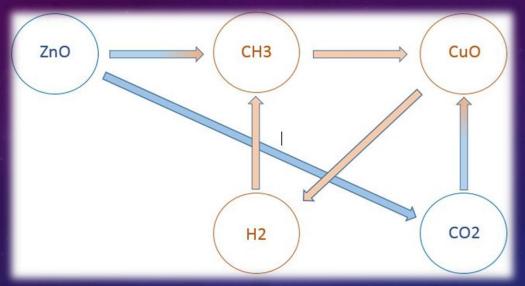
CuO(m) / CO2(g)

CuO(m) / H2(m)

CH3(m) / H2(m)

CO2(g) / ZnO (g)

## Conclusion des essais:



*Cette étude montre que :* 

Un flux dynamique naturel existe entre plusieurs Gans convenablement choisis, Le critère d'électronégativité est indispensable pour trier les Gans dans le cadre des fonctions d'attraction - répulsion,

Les couples de Gans gravitationnel / gravitationnel ne s'attirent pas rapidement, ils ne sont pas performants dans cette fonction,

Les couples de Gans magnétique / magnétique s'attirent rapidement, Les couples de Gans mixtes fonctionnent sous certaines conditions (s'il y a de gros écarts entre les masses atomiques et s'il y a de gros écarts entre les niveaux d'électronégativité).



## Couple de Gans retenus :

CH3(m) / ZnO(g)

CH3(m) / CuO(m)

CuO(m) / CO2(g)

CuO(m) / H2(m)

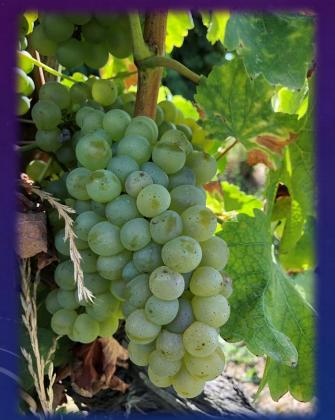
CH3(m) / H2(m)

CO2(g) / ZnO (g)

Notions de base proposées d'après les publications Plasma Times de MT Keshe et des cours « Comprendre la science du Plasma ».

Les résultats de cette étude permettent de mettre en évidence une facette du fonctionnement des champs MaGrav.

Ces résultats contribuent à la compréhension de la technologie Plasma développée par la Fondation Keshe, particulièrement dans les domaines de l'agriculture, de la santé et des unités MaGrav... et plus encore...











## Groupe officiel francophone de la Fondation Keshe

# La création des GaNS

Module d'initiation n°12 :

Résumé du module n°11

Que se passe-t-il dans un setup?

Les GaNS « sophistiqués »

4